FULL PRACTICA QUIMICA

CAPÍTULO: I
TEMA: TABLA PERIODICA ACTUAL
PRODUCTO: INTERMEDIO
TIPO FULL PRACTICA: AVANZA
PROFESOR: ELISON MICHEL, CORTEZ NAVEROS

PARA LA CLASE:

01. Indicar cuántas proposiciones son no correctas :
( ) $ns^2(n-1)d^y$: metal de transición
( ) Los metaloides a condiciones ambientales no conducen la corriente eléctrica
( ) La T.P. moderna consta de 8 grupos representativos
( ) ....., np^6 : gas noble
( ) Los elementos representativos tienen su distribución electrónica final en subniveles "s" o "p"
( ) ..... ns^1 : Alcalino
A) 1 B) 2 C) 3
D) 4 E) 5

02. Indicar cuántas proposiciones son no correctas :
( ) Zn, Cd y Hg : Elementos puente
( ) El hidrógeno es un elemento que se puede ubicar en el grupo IA o VIIA
( ) El mercurio es un metal líquido que forma amalgamas
( ) Todos los elementos del grupo IIIA son metales
( ) R.A.(H) < R.A.(He)
( ) El sodio tiene mayor radio atómico que el cloro
A) 1 B) 2 C) 3
D) 4 E) 5

03. Indicar cuántas proposiciones son no incorrectas respecto a la T.P. actual:
( ) El número de grupos es 16, pero el de columnas es 18
( ) El metal más pesado es el osmio y el más ligero es el litio
( ) Los metaloides aumentan su conductividad eléctrica al aumentar su temperatura
( ) En el grupo IVA tenemos metales, metaloides y no metales
( ) Los gases nobles no tienen electronegatividad
A) 1 B) 2 C) 3
D) 4 E) 5

04. ¿Cuál(es) de las siguientes proposiciones es(son) no correctas?
I. Los primeros intentos para demostrar la periodicidad química de los elementos estaban en función del número de protones
II. En la Tabla Periódica larga es evidente que la tendencia a formar cationes a través del período disminuye de izquierda a derecha
III. En los halógenos la fuerza como agentes oxidantes aumenta a medida que aumenta la carga nuclear
IV. El sétimo período de la T.P. no está completo, la carga nuclear del elemento de este período si se logra completar es 118
A) Sólo III B) Sólo II C) Sólo IV
D) Sólo I E) II y IV

05. Indicar respectivamente a un metal, a un líquido y un metaloide
A) Al - Pt - Si B) Hg - Br - Cu
C) K - Hg - Ge D) Cl - Hg - Te
E) Ca - I - At

06. Indicar cuántas proposiciones son no incorrectas:
( ) Elemento de transición..... Z = 39
( ) Halógeno de quinto período ..... Z = 35
( ) Alcalino ..... Z = 1
( ) Elemento del grupo I-B..... Z = 47
( ) Calcógeno ..... Z = 34
A) 1 B) 2 C) 3
D) 4 E) 5

07. Indicar a que período y grupo pertenece la siguiente especie:

$$\begin{matrix} 4L+5 \\ L+3 \end{matrix} \; J \; \begin{matrix} 3- \\ 44 \end{matrix}$$

A) Período : 4
Grupo : IIA
B) Período : 3
Grupo : IIB

C) Período : 4 D) Período : 5
Grupo : IIIA Grupo : IIIB
E) Período : 3
Grupo : VIIA

08. Si para el último electrón del ion J3-. Los probables números cuánticos son: 5; 1; + 1; -1/2. En qué período y en qué grupo de la T.P. se ubica el elemento "J"
A) Período : 5 B) Período: 5
Grupo : 5B Grupo : 6A
C) Período : 6 D) Período : 4
Grupo : 3A Grupo : 5A
E) Período : 5
Grupo : 5A

09. Se tiene un átomo "J" qué es isóbaro con $^{40}_{19}L$, además el elemento al cual pertenece el átomo "J" se encuentra ubicado en el tercer período y grupo VIIA de la T.P. Determinar la cantidad de neutrones del átomo "J"
A) 20 B) 21 C) 22
D) 23 E) 24

10. En un familia de la T.P. formada por elementos congéneres:"La electronegatividad disminuye ....."
I. Si aumenta la carga nuclear
II. Si el P.I. también disminuye
III. Si el tamaño atómico aumenta
son correctas :
A) Sólo I B) II y III C) I y II
D) I y III E) I, II, III

11. En cada serie, indique el elemento de mayor poder oxidante
I. Br - I - F - Cl
II. P - S - Cl - Si
III. Sb - As - N - P
A) I - S - N B) F - Si - Sb C) F - Cl - N
D) I - Cl - N E) Br - P - As

12. Indicar cuántas proposiciones son no correctas :
I. El radio atómico aumenta de izquierda a derecha en el cuarto período
II. El elemento de mayor electronegatividad se encuentra en el grupo VIIIB
III. La energía de ionización del carbono es más baja que la del litio
IV. El radio iónico del Na es más pequeño que el radio iónico del Li
A) 0 B) 1 C) 2
D) 3 E) 4